

⑫ 特 許 公 報 (B 2)

平5-27452

⑬ Int. Cl.⁸

識別記号

庁内整理番号

⑭公告 平成5年(1993)4月21日

B 01 J 13/18
B 01 F 17/52
B 41 M 5/165

6345-4G

8317-4G B 01 J 13/02
8305-2H B 41 M 5/12

1 1 2 C

発明の数 1 (全4頁)

⑮発明の名称 マイクロカプセルの製造方法

⑯特 願 昭60-240146

⑰公 開 昭62-97638

⑱出 願 昭60(1985)10月25日

⑲昭62(1987)5月7日

⑳発 明 者 塩 井 俊 介 兵庫県尼崎市常光寺元町1の11 神崎製紙株式会社神崎工場内

㉑発 明 者 新 光 一 之 兵庫県尼崎市常光寺元町1の11 神崎製紙株式会社神崎工場内

㉒発 明 者 田 尻 政 直 兵庫県尼崎市常光寺元町1の11 神崎製紙株式会社神崎工場内

㉓発 明 者 三 宅 亮 兵庫県尼崎市常光寺元町1の11 神崎製紙株式会社神崎工場内

㉔出 願 人 神崎製紙株式会社 東京都中央区銀座4丁目9番8号

㉕代 理 人 弁理士 蓮 見 勝

審 査 官 松 田 悠 子

㉖参 考 文 献 特開 昭58-14942 (JP, A) 特開 昭60-68045 (JP, A)

特開 昭60-7935 (JP, A) 特開 昭59-230634 (JP, A)

特開 昭56-102935 (JP, A)

1

2

⑳特許請求の範囲

1 乳化剤を有する水或いは親水性媒体中に含有せしめた親水性のメラミン-ホルムアルデヒド系樹脂初期縮合物を重縮合せしめて疎水性芯物質を被覆するマイクロカプセルの製造方法において、該乳化剤が①80モル%以上のアクリル酸またはメタクリル酸、②15モル%~1モル%のアクリル酸またはメタクリル酸のアルキルエステル、ただしアルキルは炭素数3~4とする、および③18モル%~0.5モル%のアクリル酸アミドまたはメタクリル酸アミドからなる共重合体であることを特徴とするマイクロカプセルの製造方法。

㉑発明の詳細な説明

「産業上の利用分野」

本発明は疎水性芯物質を包含する極めて高性能なマイクロカプセルの製造方法に関するものである。

「従来の技術」

近年、マイクロカプセル化技術の進歩は著しく、かかるマイクロカプセル化物の使用分野も感圧複写紙を始めとして極めて広範囲、多方面にわたっている。

マイクロカプセルの製造法としては、コアセルベーション法、界面重合法、in-situ重合法など各種の方法が知られている。

これらのうちでもメラミン-ホルムアルデヒド樹脂を壁膜として有するマイクロカプセルは、耐水性、耐溶剤性等において優れているため、各種のカプセル化法が提案されており、例えば水或いは親水性媒体中に存在するメラミン-ホルムアルデヒド樹脂初期縮合物を疎水性芯物質のまわりに堆積させる方法に関し、特開昭53-84881号、特開昭54-49984号、特開昭55-15660号、特開昭55-47139号、特開昭55-51431号、特開昭55-

67329号、特開昭55-92135号、特開昭56-51238号、特開昭56-58536号、特開昭56-100629号、特開昭56-102934号、特開昭56-121628号、特開昭57-103891号等が提案されている。

しかし、このように数多くのカプセル化法が開発提案されているにもかかわらず、これらの方法には次に挙げる如き短所のいずれかが付随するため、まだ改良の必要がある。

- ① 使用される乳化剤の乳化力が不足するため、微小なカプセルが得難く、これを感圧複写紙に適用すると、極めて汚れ易い複写紙となる。
- ② 用いられる乳化剤の乳化安定性が悪い場合には巨大油滴が生成し易く、これを感圧複写紙に適用すると、スポット汚れの原因となる。
- ③ 壁膜剤の芯物質表面への堆積が充分でなく、得られるカプセルの芯物質保持性が劣る。
- ④ 芯物質の乳化剤として用いられる水溶性高分子の物性、例えば重合度、分子量分布、共重合比率、変性度等の微妙な変化の影響を受け易く、ロットの異なる材料を用いる工業スケールでの調製において膜強度等の品質上のバラツキを生じ易い。
- ⑤ 芯物質表面へ堆積する壁膜材が耐水性を有するアルデヒド重縮合樹脂と耐水性の劣る高分子化合物との混合物の形である場合、耐水性の劣るカプセルしか得られない。

「発明が解決しようとする問題点」

本発明者等はいかかる現状に鑑み、メラミン-ホルムアルデヒド系樹脂を壁膜として有するマイクロカプセルの製造方法について鋭意研究の結果、特定の乳化剤を選択的に使用すると上記の欠点が回避され、高性能なマイクロカプセルが容易に得られることを見出し、本発明を達成するに至った。

「問題を解決するための手段」

本発明は、乳化剤を有する水或いは親水性媒体中に含有せしめた親水性のメラミン-ホルムアルデヒド系樹脂初期縮合物を重縮合せしめて疎水性芯物質を被覆するマイクロカプセルの製造方法において、該乳化剤が①80モル%以上のアクリル酸またはメタクリル酸、②15モル%~1モル%のアクリル酸またはメタクリル酸のアルキルエステル、ただしアルキルは炭素数3~4とする、および③18モル%~0.5モル%のアクリル酸アミドま

たはメタクリル酸アミドからなる共重合体であることを特徴とするマイクロカプセルの製造方法である。

「作用」

- 5 本発明では、乳化剤を構成するモノマー成分として、アクリル酸またはメタクリル酸のアルキルエステルの中でも、特にアルコール残基中に3又は4個の炭素原子を有するアクリル酸またはメタクリル酸エステルが使用される。本発明では共重合体のモノマー成分に③アクリル酸アミドまたはメタクリル酸アミドのアミド類を含ませるため極めて良好なカプセルが調製できる。

- 10 本発明において用いられる特定の乳化剤は、上記三成分を必須成分とする共重合体であり、且つその共重合体組成のうちアクリル酸またはメタクリル酸を80モル%以上含有することを特徴とするものである。かかる乳化剤のうちでも、アクリル酸またはメタクリル酸成分が85モル%以上、より好ましくは90モル%以上である化合物は、芯物質保持性の極めて良好なカプセルが得られるため、より好ましく使用される。

- 15 また、上記乳化剤において、アクリル酸またはメタクリル酸のアルキルエステルの含有率は、15モル%~1モル%、より好ましくは10モル%~3モル%の範囲であるのが望ましい。

- 20 さらに、アクリル酸アミドまたはメタクリル酸アミドの含有率は、良好な芯物質保持性を有するカプセルを得るために、18モル%~0.5モル%、より好ましくは10モル%~1モル%であることが望ましい。

- 30 なお、本発明においては、必要に応じて上記の乳化剤と共に、他のアニオン性、ノニオン性、カチオン性または両性の高分子や低分子乳化剤を併用することもできる。

- 35 なお、上記の如き乳化剤は、乳化液調製の容易さ、乳化液の安定化等の点から水或いは親水性媒体中に0.1%以上、より好ましくは0.3%以上、最も好ましくは0.5~5%程度含有させるのが望ましい。使用量の上限は系の粘度あるいはカプセル調製装置等により決定されるが、一般的には20%以下にとどめられる。

- 40 本発明において用いられる親水性のメラミン-ホルムアルデヒド系樹脂初期縮合物としては、メラミン-ホルムアルデヒド樹脂初期縮合物の他

5

に、そのメチル化物、さらには他のアミン類、フェノール類、アルデヒド類やアニオン、カチオン、ノニオン変性剤等で一部変性したもの等が挙げられる。

アミン類としては、例えば尿素、チオ尿素、アルキル尿素、エチレン尿素、アセトグアナミン、ベンゾグアナミン、メラミン、グアニジン、ジシアンジアミド、ピウレット、シアナミド等；フェノール類としては、例えばフェノール、クレゾール、キシレノール、レゾルシノール、ハイドロキノン、ピロカテコール、ピロガロール等；アルデヒド類としては、例えばホルムアルデヒド、アセトアルデヒド、パラホルムアルデヒド、ヘキサメチレンテトラミン、グルタルアルデヒド、グリオキサール、フルフラール等；アニオン変性剤としては、例えばスルファミン酸、スルファニル酸、グリコール酸、グリシン、酸性亜硫酸塩、スルホン酸フェノール、タウリン等；カチオン変性剤としては、例えばジエチレントリアミン、トリエチレンテトラミン、テトラエチレンペンタミン、ジメチルアミノエタノール等；さらにノニオン変性剤としては、例えばエチレングリコール、ジェチレングリコール等が挙げられる。

親水性のメラミン-ホルムアルデヒド系樹脂初期縮合物としては、上記の如き各種のものが使用できるが、中でもメラミン-ホルムアルデヒド樹脂初期縮合物及びそのメチル化物は、緻密な膜が得られるため最も好ましく用いられる。

親水性のメラミン-ホルムアルデヒド系樹脂初期縮合物の配合量は、用いる疎水性芯物質の種類、カプセルの用途等に応じて適宜調節されるが、一般に疎水性芯物質100重量部に対して、メラミン換算で2~40重量部、より好ましくは4~30重量部程度配合される。

本発明において、親水性のメラミン-ホルムアルデヒド系樹脂初期縮合物は、水或いは親水性媒体中に疎水性芯物質を乳化する前、乳化中、乳化後のいずれの段階で系中に添加してもよいが、疎水性芯物質を乳化後に初期縮合物を添加する場合には、初期縮合物を添加後、更に疎水性芯物質の乳化を行うのが望ましい。

本発明において、初期縮合物を添加する時の系の温度は特に限定されるものではないが、より良好な芯物質保持性を有するカプセルを得る為には

6

65°C以上に維持することが好ましく、より好ましくは70°C以上、最も好ましくは80°C以上に維持するのが望ましい。

本発明におけるカプセル調製条件は、そのカプセルの用途に応じて適宜調節し得るもので、特に限定されるものではないが、pH5.0以下、60°C以上の条件で2時間以上維持するのが望ましく、pH4.0以下、80°C以上の条件で2時間以上維持すると極めて高品質を有するカプセルを得ることができ。

本発明において反応系を酸性に維持するためには、例えばギ酸、酢酸、クエン酸、シユウ酸、パラトルエンスルホン酸、塩酸、硫酸、リン酸などの如きアミノアルデヒド樹脂製造分野で一般に用いられる所謂酸触媒が用いられる。

マイクロカプセル中に内包される疎水性芯物質については、特に限定するものではないが、例えば魚油、ラード油などの如き動物油類、オリーブ油、落花生油、亜麻仁油、大豆油、ひまし油などの如き植物油類、石油、ケロシン、キシレン、トルエンなどの如き鉱物油類、アルキル置換ジフェニールアルカン、アルキル置換ナフタリン、ピフェニールエタン、サリチル酸メチル、アジピン酸ジエチル、アジピン酸ジ-n-ピロピル、アジピン酸ジ-n-ブチル、フタル酸ジメチル、フタル酸ジエチル、フタル酸ジ-n-プロピル、フタル酸ジ-n-ブチル、フタル酸ジ-n-オクチルなどの如き合成油類のように水に不溶性または実質的に不溶性の液体、さらには上記合成油に電子供与性発色剤、電子受容性顕色剤、配位子化合物、有機金属塩等を溶解した溶液、水に不溶性の金属の酸化物および塩類、セルロースあるいはアスベストの如き繊維様物質、水に不溶性の合成重合体物質、鉱物類、顔料類、ガラス類、香料類、香味料類、殺菌組成物類、生理学的組成物類、肥料組成物類、難燃剤、示温材料、液晶、トナー材料等が挙げられる。

本発明の方法で調製されるマイクロカプセルは、濾過、洗浄、乾固、噴霧乾燥、或いは特願昭59-94825号に記載の如くカプセル調製後にアルデヒド系樹脂形成材料を添加し、該樹脂形成材料を重縮合せしめた後、その分散媒を除去する方法等により粉体状カプセルとすることも可能である。

「実施例」

以下に本発明の方法をより具体的に説明するために、実施例を記載するが、勿論これらに限定されるものではない。また特に断らない限り例中の部および%はそれぞれ重量部および重量%を表わす。

実施例 1

クリスタルバイオレットラクトン4部をアルキルナフタレン100部に溶解して内相液を得た。別に、加熱装置を備えた攪拌混合容器中に乳化剤としてアクリル酸・アクリル酸-*n*-ブチル・アクリル酸アミド共重合体（モル比 90:6:4）3部（固形分）を水200部に加熱・溶解して調製した水溶液を加え、これに20%苛性ソーダ水溶液を添加してpHを5.0に調節してカプセル製造用水性媒体とした。

この水性媒体を85°Cに加熱し、その中に上記内相液を平均粒径が15 μ になるように乳化した。37%ホルムアルデヒド水溶液30部とメラミン10部との混合物を加熱して調製した60°Cのメラミン-ホルムアルデヒド樹脂初期縮合物を、85°Cに保たれた上記乳化液中に強力攪拌しながら添加し、更に内相液の乳化を続けて平均粒径が3.5 μ になるように乳化した。乳化後の液温は80°Cであった。

続いて80°Cで2時間、更に90°Cで2時間反応させ、0.05N-塩酸を滴下してpH3.8に調節した後95°Cで5時間反応させてカプセル分散液を得た。

このカプセル分散液に澱粉粒子50部を添加し、濃度が20%になるように希釈してカプセル塗液とし、得られた塗液を40 g/mlの原紙にエアナイフコーターで固形分が4 g/mlとなるように塗抹して上用紙を作成した。

〔下用紙の作成〕

水酸化アルミニウム65部、酸化亜鉛20部、3,5-ジ(α -メチルベンジル)サリチル酸亜鉛と α -メチルスチレン・スチレン共重合体との混融物（熔融比80/20）15部、ポリビニルアルコール水溶液5部（固形分）及び水300部をボールミルで24時間粉碎して得た分散液に、カルボキシ変性スチレン・ブタジエン共重合体ラテックス20部（固形分）を加えて調製した顔色剤塗液を40 g/mlの原紙にエアナイフコーターで固形分が5 g/mlとなるように塗抹して下用紙を作成した。

前記上用紙をこの下用紙に重ねタイプライターで印字したところ、極めて鮮明な発色像が得られた。また前記上用紙と下用紙を重ねて100°Cで3時間熱処理したが、下用紙面に汚れは見られずカプセルの芯物質保持性が良好であることが分かった。

比較例 1

乳化剤として、アクリル酸・アクリル酸-*n*-ブチル共重合体（モル比 90:10）を用いた以外は実施例1と同様にしてカプセル分散液を調製し、上用紙を作成した。

実施例1と同様に評価したところ、芯物質保持性は実施例1および2で得られたカプセルに比べてかなり劣っており、実用上問題のあるカプセルであることがわかった。

「効果」

各実施例の結果から明らかなように、本発明の方法で得られたマイクロカプセルは、従来法に比較して何れも芯物質保持性に優れており、感圧複写紙用として使用した場合でも十分な品質特性を備えていた。